PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

H01M 8/10, 4/88

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 97/50142

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

31. Dezember 1997 (31.12.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE97/01322

(22) Internationales Anmeldedatum:

25. Juni 1997 (25.06.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 25 614.3

26. Juni 1996 (26.06.96)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Wittelsbacherplatz 2, D-80333 München (DE).

(71) Anmelder (nur für US): STARBECK, Elsbeth (Erbin des verstorbenen Erfinders) [DE/DE]; Effeltricher Strasse 32, D-90411 Nürnberg (DE).

(72) Erfinder: STARBECK, Gerhard (verstorben).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): WAIDHAS, Manfred [DE/DE]; Schnieglinger Strasse 285, D-90427 Nürnberg (DE). GRUNE, Horst [DE/DE]; Altenseestrasse 6, D-91341 Röttenbach (DE). BIRKLE, Siegfried [DE/DE]; Veit-Stoss-Strasse 46, D-91315 Höchstadt (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: CA, JP, NO, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

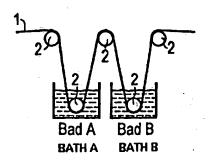
Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: METHOD OF PRODUCING MEMBRANE ELECTRODE UNITS FOR PEM FUEL CELLS

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON MEMBRAN-ELEKTRODENEINHEITEN (ME) FÜR POLYMER-ELEKTROLYT-MEMBRAN (PEM)-BRENNSTOFFZELLEN



(57) Abstract

The invention concerns a method wherein membrane electrode units for fuel cells are produced in a continuous and automatable process. A web of polymer membrane is initially drawn through a bath containing a salt solution of the electrode material so that the web has a salt crust or film on both sides, and the salt adhering is then reduced in a stream of gas or in another bath.

(57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren, bei dem in einem kontinuierlichen und automatisierbaren Prozess Membran-Elektrodeneinheiten für Brennstoffzellen hergestellt werden. Dabei wird ein Band aus polymerer Membran zunächst durch ein Bad mit einer Salzlösung des Elektrodenmaterials so gezogen, daß es beidseitig eine Salzkruste oder einen Salzfilm aufweist, und dann wird das anhaftende Salz im Gasstrom oder in einem weiteren Bad reduziert.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

					and the second s		· ·
AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT/	Osterreich	FR	Prankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal '
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	(E	Irland	MN	Mongolei	ÜA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	ÜG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada .	IT	kalien	MX	Mexiko	US	Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	
CG	Kongo	KB	Kenia	NL	Niederlande	-	Usbekistan
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO		VN	Vietnam
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Norwegen Neuseeland	YU	Jugoslawien
CM	Kamenm	77	Korea	PL	Polen	zw	Zimbabwe
CN	China	KR	Republik Korea	PT			•
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Portugal		
CZ	Techechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Rumanien		
DE	Deutschland	u	Liechtenstein	SD	Russische Föderation		
DK	Dånemark	LK	Sri Lanka		Sudan		
EE	Estland	LR	Liberia	SE	Schweden		
	Large state Ma	LR	L-H-C M	SG	Singapur		

1

Beschreibung

Verfahren zur Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten (ME) für Polymer-Elektrolyt-Membran (PEM) - Brennstoffzellen.

5

Die Erfindung betrifft ein kontinuierliches und automatisierbares Verfahren zur Herstellung von ME (Membran-Elektrodeneinheiten) für PEM-Brennstoff-zellen, das kostengünstig und für die Massenproduktion geeignet ist.

10

Bei den bislang bekannten Verfahren zur Herstellung von Elektroden für Brennstoffzellen (FC) wird in einem ersten Verfahrensschritt das gewünschte Elektrodenmaterial hergestellt, das in einem weiteren Verfahrensschritt auf den Elektrolyten oder auf einen Träger, wie z. B. Kohlepapier, aufgetragen wird. Die Auftragung kann durch mechanisches "Aufrakeln" oder durch Aufbringen einer Suspension ("ink" oder als Paste) auf die Membran und anschließendes Verdampfen des Lösungsmittels erfolgen.

20

25

30

Neben diesen Verfahren, bei denen in einer ersten Stufe das Elektrodenmaterial hergestellt und isoliert werden muß bevor es in einer zweiten Verfahrensstufe auf den Elektrolyten (Polymermembran) aufgetragen werden kann, gibt es noch Verfahren, bei denen das Elektrodenmaterial direkt auf dem Elektrolyten erzeugt wird.

Dazu gehört ein Verfahren, bei dem das Elektrodenmaterial, beispielsweise Platin, aus der Gasphase auf dem Elektrolyten abgeschieden wird. Nachteilig an diesen Verfahren ist, daß es sich aufgrund des notwendigen Evakuierungsvorganges auch schlecht für eine kontinuierliche Herstellung eignet, weil ein Membranband nicht durch ein Vakuum gezogen werden kann, ohne daß das Vakuum zusammenbricht. Zudem sind bei diesem Verfahren poröse Katalysatorschichten schwer realisierbar.

Ein anderes Verfahren ist bekannt, bei dem das Elektrodenmaterial in-situ auf der Membran erzeugt wird. H. Takenaka und E. Torikai et. al. beschreiben dies in Int. J. Hydrogen Energy 7,397(1982). Dabei wird die Membran zwischen zwei Halbzellen gespannt, so daß sie die beiden Elektrolyträume der Halbzellen voneinander trennt. Auf der einen Seite der Membran gibt man eine Salzlösung des gewünschten Elektrodenmaterials (also z. B. eine H2PtCl6-Lösung), auf die andere Seite ein geeignetes Reduktionsmittel. Das Reduktionmittel diffundiert zur Seite der Pt-haltigen Lösung. Dabei führt das Zusammen-10 treffen des Reduktionsmittels mit dem PtCl₆²-Ionen zu einer Ausfällung einer Platinschicht im Oberflächenbereich der Membran. Dieses Verfahren ist zeitlich durch die gegebenen Diffussionsgeschwindigkeiten der Reaktanten festgelegt. Darüber hinaus muß dieses Verfahren zweimal angewandt werden, um eine komplette (ME) herzustellen, da in einem Verfahrensschritt nur eine Seite der Membran beschichtet werden kann.

Im Hinblick auf die zukünftige Bedeutung aller Brennstoffzellen und insbesondere der PEM-Brennstoffzellen als Energiewandler der Zukunft, besteht also Bedarf an der Bereitstellung eines verbesserten Verfahrens zur automatisierten und
kostengünstigen Herstellung des Kerns jeder PEM-Brennstoffzelle, nämlich der ME. Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist
es daher, ein Verfahren zur Verfügung zu stellen, bei dem in
einem kontinuierlichen und automatisierbaren Prozeß ME für
PEM-Brennstoffzellen hergestellt werden können.

Allgemeine Erkenntnis der Erfindung ist, daß durch simples
Eintauchen des Elektrolyt-Membranbandes in eine Salzlösung
des Elektrodenmaterials, eine ausreichend dicke Salzkruste
oder ein Salzfilm (je nach Menge an verbliebenem Lösungsmittel) an dem Membranband haftet, daß nach erfolgter Reduktion
das Elektrodenmaterial in gewünschter Eindringtiefe und Masse
an dem Polymer anhaftet.

3

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur kontinuierlichen Herstellungen von Membran-Elektrodeneinheiten für Polymerelektrolytmembran- (PEM) Brennstoffzellen, bei dem eine bandförmig durchlaufende Polymerelektrolytmem-

5 bran

10

20

- in einem ersten Verfahrensschritt durch eine Lösung eines Salzes des Elektrodenmaterials so gezogen wird, daß an beiden Seiten der Membran das Salz in, zur Bildung der Elektroden ausreichender, Menge anhaftet und dann
 - in einem zweiten Verfahrensschritt das Salz auf der Membran in Lösung oder im Gasstrom zum Elektrodenmaterial reduziert wird.

Bei einer vorteilhaften Ausgestaltung der Erfindung wird zwischen die zwei Verfahrensschritte noch ein Trocknungsschritt zum Entfernen des Lösungsmittels, das auf dem Membranband anhaftet, zwischengeschaltet.

- Bei einer bevorzugten Ausführungsform wird der zweite Verfahrensschritt, also die Reduktion der anhaftenden Salze im Gasstrom und ggf. unter Temperaturerhöhung durchgeführt.
- Vorteilhaft ist jedoch die Ausführungsform, bei der das Membranband einfach über Umlenkrollen durch zwei Bäder geleitet wird, zunächst durch eines, das das Salz enthält, und danach durch eines, das das Reduktionmittel enthält.
- Als "Membranbänder" oder "Elektrolytbänder" oder "Polymermembranbänder" werden alle verarbeitbaren Bänder von protonenleitenden (oder auch hydroxidionenleitenden) Polymeren bezeichnet, die als Elektrolyten von PEM-Brennstoffzellen verwendbar sind. Beispielhaft genannt seien hier sulfonierte Polystyrolmembranen oder Nafion (registrierte Marke) das ein perfluoriertes Polymer ist.

5

30

Im erfindungsgemäßen Verfahren kann sowohl die glatte protonenleitende Elektrolytmembran als auch eine teilweise mit
Trägermaterial oder Stromkollektoren wie beispielsweise Kohlepapier oder -gewebe versehene Membran verwendet werden. Bei
letzterer ändert sich die Eintauchzeit der Membran gewaltig,
weil das Trägermaterial sehr schnell mit der Salzlösung vollgesaugt ist.

Als "Elektrodenmaterial" oder "Elektrokatalysator" werden die für PEMFC üblichen Elektroden, insbesondere Edelmetalle, wie beispielsweise Platin oder Ruthenium, bezeichnet. Legierungselektroden können aus entsprechend gemischten Salzlösungen hergestellt werden.

Als "Lösung eines Salzes von Elektrodenmaterial" werden Salzlösungen der o.g. Substanzen und Verbindungen, also beisp. die Lösung eines Platinsalzes mit Pt⁴⁺-Ionen wie eine 2molare Lösung von Hexachloroplatinat in Wasser, bezeichnet. Es können natürlich auch Pt²⁺-Salze vorliegen oder beliebige 20 Mischungen von Metallsalzen, wie beispielsweise zur Erzeugung der Pt/Ru-Katalysatoren für die Direkt-Methanol-Brennstoffzelle eine Mischung aus Pt²⁺-Salzen mit Ru³⁺-Salzen. Weder das hier beispielhaft genannte Salz, noch das genannte Metall oder Lösungsmittel sollen den Umfang der Erfindung beschränken.

Die in der Lösung herrschende Salzkonzentration ist selbstverständlich abhängig von der angestrebten Dicke oder Eindringtiefe der anhaftenden Salzkruste sowie der Fläche, die die Elektrode auf dem Elektrolytband einnehmen soll. Durch die Konzentration der Salzlösung läßt sich die Belegung der Membran mit dem Salz steuern.

Generell wird das Band durch die Salzlösung mit einer Ge-35 schwindigkeit > 0 durchgezogen, es ist jedoch auch möglich, daß das Band in der Salzlösung verweilt, d.h. daß der kontinuierliche und automatisierte Prozeß immer wieder Haltezeiten

5

vorsieht. Über die Verweilzeit der Membran in dem Salzbad läßt sich die Eindringtiefe des Elektrodenmaterials in der Membran (Tiefenverteilung des Elektrokatalysators in dem Polymerelektrolyten) steuern.

5

Durch die geeignete Wahl der Reaktionsbedingungen (Salz, Reduktionsmittel, Lösungsmittel, Tixotropie, Viskosität, pH-Wert, Konzentrationen, Bad- und Aussentemperatur) und durch Zugabe von Additiven (beispielsweise Binder) lassen sich die Eigenschaften der hergestellten ME in einem weitem Bereich variieren. Diese Variation ist auch durch anschließende Nachbehandlung des belegten Elektrolyt-Polymerbandes wie Zulegen von Stromkollektoren (beispielsweise Kohlegewebe), Pressen, Imprägnieren, Tempern oder ähnliches, möglich.

15

20

10

Alle üblichen Reduktionsmittel, die das Membranmaterial und die hergestellte ME unbeschädigt lassen (speziell im Hinblick auf Vergiftungen), sich rückstandsfrei entfernen lassen und dabei das anhaftende Salz möglichst unter milden Bedingungen quantitativ reduzieren, sind für die Reduktion des auf der Membran anhaftenden Salzes geeignet. Beispiele sind etwa Wasserstoff oder Hydrazin.

Im folgenden wird die Erfindung anhand der beiden Figuren nä25 her beschrieben. Die oben angegebenen Definitionen gelten
nicht nur für die Beschreibung und Ansprüche, sondern auch
für die in der Erläuterung zu den Figuren verwendeten Begriffe.

- 30 Fig. 1 zeigt die bevorzugte Ausführungsform des Verfahrens, bei der die Belegung des Membranbandes mit Salz in einem Bad A und die Reduktion des anhaften den Salzes in einem weiteren Bad B erfolgt.
- 35 Fig. 2 zeigt eine weitere bevorzugte Ausführungsform der Erfindung bei der das Membranband zunächst in einem Bad A mit Salz belegt wird und dann das An-

haftende Salz im Gasstrom reduziert wird.

In Fig. 1 ist zunächst das bandförmig durchlaufende Polymerelektrolytmembranband 1 zu sehen. Über eine erste Umlenkrolle 2 gelangt das Membranband in das Bad A, in dem sich in einem 5 inertem Lösungsmittel, bevorzugt Wasser oder ein anderes Lösungsmittel mit hoher Dielektrizitätskonstante, das Salz oder die Salzmischung befindet. Beim Durchlauf durch das Bad A wird die Membran beidseitig mit dem Salz aus der Lösung belegt und beim Austritt des Bandes 1 aus dem Bad A befindet 10 sich auf beiden Seiten Bandes 1 ein Salzfilm oder eine Salzkruste. Das mit Salz belegte Band 1 wird über die nächste Umlenkrolle 2 in das Bad B geführt, in dem sich, ebenfalls in einem inerten Lösungsmittel, das Reduktionsmittel befindet. Dabei wird das auf dem Band 1 anhaftende Salz beim Durchlauf durch das Bad B reduziert. Über die letzte Umlenkrolle 2 am rechten äußeren Ende der Figur 1 gelangt das Band 1 als fertige ME in die weitere Verarbeitung, wie beispielsweise in eine Zerschneidemaschinerie. Hinterher kann die Elektroden-20 struktur durch eine Presse, ggf. mit angeschlossener Wärmebehandlung, optimiert werden.

Fig. 2 zeigt ebenfalls ein bandförmig durchlaufendes Band von Polymerelektrolytmembran 1, das über Umlenkrollen 2 zunächst in das Bad A, das wie in Fig. 1 das Salz des Elektrodenmaterials in Lösung enthält, gelenkt. Beim Durchlauf durch das Bad A bildet sich auf dem Membranband eine Salzkruste aus, und nach dem Verlassen des Bades A wird das verkrustete Membranband durch ein Gefäß 3 mit reduzierender Atmosphäre, das ggf. über eine Heizvorrichtung verfügt, gezogen. Im Gefäß 3 mit reduzierender Atmosphäre kann über die Eintrittsöffnung 4 gasförmiges Reduktionsmittel zuströmen. Beim Austritt aus dem Gefäß 3 ist das Membranband wieder beidseitig mit Elektrodenmaterial beschichtet.

35

30

25

Bei der Ausführungsform, bei der die Reduktion der Salzkruste auf dem Membranband im Gasstrom erfolgt, ist von Vorteil, daß

7

das Vermischen der Inhalte beider Bäder im Bad B vermieden wird. Dies kann jedoch nach der Ausgestaltung gemäß der Fig. 1 auch dadurch erreicht werden, daß zwischen dem Austritt aus dem Bad A und dem Eintritt des Membranbandes in das Bad B eine Trocknungsvorrichtung wie beispielsweise ein Ventilator oder Fön, der auf der Höhe der Umlenkrolle 2, die das Band von beiden Seiten trocknet und die Salzkruste von Lösungsmittel befreit, zwischengeschaltet wird.

Das erfindungsgemäße Verfahren zeichnet sich dadurch aus, daß in einem kontinuierlichen Prozeß gleichzeitig beide Seiten der Membran mit einer elektrochemisch aktiven Elektrodenschicht belegt werden können und somit eine ME in einem einzigen Prozeßschritt entsteht. Durch das Wegfallen diskontinuierlicher Arbeitsschritte sowie zeitbestimmender diffusionslimitierter Schritte lassen sich damit hohe Fertigungsgeschwindigkeiten bei geringen Kosten erzielen.

Patentansprüche

- 1. Verfahren zur kontinuierlichen Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten (ME) für Polymer-Elektrolyt-Membran-(PEM) Brennstoffzellen, bei dem eine bandförmig durchlaufende Polymerelektrolytmembran (Membranband)
- in einem ersten Verfahrensschritt durch eine Lösung eines Salzes des Elektrodenmaterials so gezogen wird, daß an beiden 10 Seiten der Membran das Salz in, zur Bildung der Elektroden ausreichender Menge anhaftet und dann
 - in einem zweiten Verfahrensschritt das Salz auf der Membran reduziert wird.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, bei dem im zweiten Verfahrensschritt das Membranband durch ein Bad mit einer Lösung des Reduktionsmittels oder mit dem flüssigen Reduktionsmittel gezogen wird.
 - 3. Verfahren nach Anspruch 1, bei dem im zweiten Verfahrensschritt das Membranband durch ein Gefäß mit reduzierender Atmosphäre gezogen wird.
 - 4. Verfahren nach einem der vorstehenden Ansprüche, bei dem ein Trocknungsschritt zum Entfernen des Lösungsmittels auf dem Membranband zwischen die beiden Verfahrensschritte geschaltet wird.
 - 5. Verfahren nach einem der vorstehenden Ansprüche 1,3 oder 4, bei dem die Reduktion des auf dem Band haftenden Salzes im Gasstrom und unter Temperaturerhöhung stattfindet.

30

15

20 '

25

1/1

FIG 1

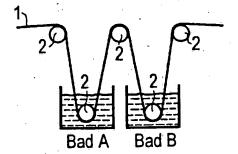
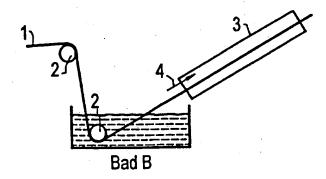


FIG 2



Intern: al Application No PCT/DE 97/01322

		101/32 31/	
A. CLASSIFI	cation of subject matter H01M8/10 H01M4/88		·
176 0	TO A		
		4100	
	nternational Patent Classification (IPC) or to both national classification	and IPC	
B. FIELDS 9	EARCHED umentation searched (classification system followed by classification system followed by classificat	(mbols)	
IPC 6	HO1M C25B C23C C25D		
Oit-bi-	on searched other than minimum documentation to the extent that such	documents are included in the fields sear	ched
Dogmentan			
Electronic da	ta base consulted during the international search (name of data base a	nd, where practical, search terms used)	
0.00018	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevan	it passages	Relevant to claim No.
Catagory			
х, ү	GB 1 013 703 A (COMMONWEALTH SCIEN AND INDUSTRIAL RESEARCH ORGANIZATI December 1965	TIFIC ON) 22	1,2
Y	see claims 1,3-5,7; examples I,III		3
Υ	US 3 267 017 A (GEORGE W. GREENE E	T AL) 16	1,2
•	August 1966 see column 2, line 14 - line 21; f 1A,1C see column 2, line 31 - line 41 see column 5, line 7 - line 17	igures	
Y	US 4 988 582 A (DYER CHRISTOPHER K January 1991 see column 4, line 44 - column 5,		1 , ,
-	-/-	'	
		,	·
X Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed i	n annex.
* Special of	tegories of cited documents :	later document published after the inte	rnational filing date
consi	ent defining the general state of the art which is not bered to be of particular relevance document but published on or after the international	or priority date and not in conflict with oited to understand the principle or the invention (* document of particular relevance; the	BOLA RUCHANANA min
filing of the filling	iate Int which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another	cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the do document of particular relevance; the coannot be considered to involve an in	current is taken alone laimed invention
O docum	n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	document is combined with one or moments, such combination being obvious the art.	ors other such docu- us to a person skilled
later	nan die pronty date entitet	L' document member of the same patent	
	actual completion of the international search	Date of mailing of the international sec	
	November 1997		
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	D'hondt, J	

Intern Al Application No
PCT/DE 97/01322

		PCT/DE 97/01322
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X .	US 4 959 132 A (FEDKIW JR PETER S) 25 September 1990 see claims 1,5,12,15,17; example 1 see column 5, line 8 - line 18; figures	1-3,5
γ	2A-2B	. 3
		•
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 008, no. 015 (C-206), 21 January 1984 & JP 58 181882 A (TOYO SODA KOGYO KK), 24 October 1983, see abstract & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-830599 see abstract	1,2
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 007, no. 175 (C-179), 3 March 1983 & JP 58 083030 A (TOYO SODA KOGYO KK), 18 May 1983, see abstract	1,2
	& DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-62007K see abstract	
x	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 008, no. 007 (C-204), 12 January 1984 & JP 58 176222 A (TOYO SODA KOGYO KK), 15 October 1983, see abstract & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-824032 see abstract	1,2
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 094 (C-105), 2 June 1982 & JP 57 023080 A (TOKUYAMA SODA CO LTD), 6 February 1982, see abstract & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB;	3,5
	AN 82-20894E see abstract	
	-/	
	•	I

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

Intern: al Application No PCT/DE 97/01322

ategory °	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relevant to claim No.
	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant pa	assages
1	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 127 (C-113), 13 July 1 & JP 57 054288 A (TOKUYAMA SODA CO 31 March 1982, see abstract & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, G AN 82-38008E	Lioj,
	see abstract	
\	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 007, no. 273 (C-198), 6 Decembe & JP 58 151466 A (CANON KK), 8 Septings, see abstract	er 1983 tember
A	GB 1 360 824 A (COTTBUS TEXTILKOMBI July 1974 see example 3	NAT) 24 1
A	DE 26 47 108 A (FELTEN & GUILLEAUME CARLSWERK) 20 April 1978 see page 7, line 14 - line 26; claifigure 1 see page 4, line 4 - line 6	
A	GB 1 224 991 A (GLAVERBEL) 10 March	1971
	see page 2, line 41 - line 45; clai figures 1,8 see page 1, line 100 - line 105	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;
	see page 2, line 41 - line 45; clai	m 1;

information on patent family members

Intern nal Application No PCT/DE 97/01322

	tent documen I in search rep	-	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
GB	1013703	Α		NONE	
US	3267017	A	16-08-66	FR 1362455 A GB 1013674 A	21-09-64
US	4988582	A	29-01-91	NONE	
US	4959132	Α	25-09-90	NONE	
GB	1360824	Α	24-07-74	NONE	
DE	2647108	Α	20-04-78	NONE	
GB	1224991	A	10-03-71	BE 709724 A CH 490510 A DE 1771485 A LU 53772 A NL 6807485 A SE 348178 B	23-07-68 15-05-70 30-12-71 20-03-69 02-12-68 28-08-72

Interna sles Aktenzeichen PCT/DE 97/01322

a. KLASSIF IPK 6	IZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES H01M8/10 H01M4/88	•	
Nach der int	ernationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klass	fikation und der IPK	
8. RECHE	RCHIERTE GEBIETE	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
Recherohier IPK 6	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole H91M C25B C23C C25D	•	
	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow		·
Während de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	me der Datenbank und evtl. verwendete S	uchbegriffe)
	,		
	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	<u> </u>	
C. ALS WE	SENTUCH ANGESCHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich umter Angabe	der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Kategorie	Dezeronning der veronenmentang, eben die		
X,Y	GB 1 013 703 A (COMMONWEALTH SCIE AND INDUSTRIAL RESEARCH ORGANIZAT	NTIFIC ION)	1,2
	22.Dezember 1965 siehe Ansprüche 1,3-5,7; Beispiel	e 1.III	
Υ	Stelle Alispi delle 133 0373 00 00 00	,	3
Y	US 3 267 017 A (GEORGE W. GREENE 16.August 1966	ET AL)	1,2
	siehe Spalte 2, Zeile 14 - Zeile Abbildungen 1A.1C		
	siehe Spalte 2, Zeile 31 - Zeile siehe Spalte 5, Zeile 7 - Zeile 1	7	•
Y	US 4 988 582 A (DYER CHRISTOPHER 29. Januar 1991	•	1
	siehe Spalte 4, Zeile 44 - Spalte 36	5, Zerre	•
		/	
		· :	
	tere Veröffentlichungen sind der Forbetzung von Feld C zu sehmen	X Siehe Anhang Patentiamilie	
'A' Veröffe aber i	ntlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besondere bedeutsam anzusahen ist	T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem oder dem Prioritätsdatum veröffentlich Anmeldung nicht kollidiert, sondern mu Erfindung zugrundellegenden Prinzips	zum Verständnis des der
Anme	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Idedatum veröffentlicht worden ist	Theorie angegeben ist 'Y' VestMentlinkung von hespnderer Bedet	dung: die beanspruchte Erfindung
schei	ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- nen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung beiegt werden der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	Lana nicht als auf adinderienher Tätirk	ichtet werden itung; die beanspruchte Erfindung eit benuhend betrachtet
ausge	striction and serior and serior description of the serior	werden, wenn die Veröffentlichung mit Veröffentlichungen dieser Kategorie in	Verbindung gebracht wird und
eine (Senutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht	diese Verbindung für einen Fachmann å" Veröffentlichung, die Mitglied derselben	Vevelieåeug mr
	Absohlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Re	oherohenberichts
	November 1997	13.11.97	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter	<i>,</i>
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Eart (-31-70) 340-3018	D'hondt, J	

Intern. ales Aktenzeichen
PCT/DE 97/01322

C.(FORSE	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr, Anapruch Nr.
X	US 4 959 132 A (FEDKIW JR PETER S) 25.September 1990 siehe Ansprüche 1,5,12,15,17; Beispiel 1 siehe Spalte 5, Zeile 8 - Zeile 18;	1-3,5
γ	Abbildungen 2A-2B	3
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 008, no. 015 (C-206), 21.Januar 1984 & JP 58 181882 A (TOYO SODA KOGYO KK), 24.Oktober 1983,	1,2
-	siehe Zusammenfassung & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-830599 siehe Zusammenfassung	
K	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 007, no. 175 (C-179), 3.März 1983 & JP 58 083030 A (TOYO SODA KOGYO KK), 18.Mai 1983, siehe Zusammenfassung	1,2
	& DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-62007K siehe Zusammenfassung	
(PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 008, no. 007 (C-204), 12.Januar 1984 & JP 58 176222 A (TOYO SODA KOGYO KK), 15.Oktober 1983, siehe Zusammenfassung & DATABASE WPI	1,2
	Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-824032 siehe Zusammenfassung	
A .	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 094 (C-105), 2.Juni 1982 & JP 57 023080 A (TOKUYAMA SODA CO LTD), 6.Februar 1982, siehe Zusammenfassung	3,5
	& DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 82-20894E siehe Zusammenfassung	
	-/	

4

Internal ales Aktenzeichen
PCT/DE 97/01322

		PCI/DE 37	/
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	nenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit errordenion unter Angabe der im Bedaum kommit		
1	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 127 (C-113), 13.Juli 1982 & JP 57 054288 A (TOKUYAMA SODA CO LTD), 31.März 1982, siehe Zusammenfassung & DATABASE WPI Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 82-38008E siehe Zusammenfassung		1
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 007, no. 273 (C-198), 6.Dezember 1983 & JP 58 151466 A (CANON KK), 8.September 1983, siehe Zusammenfassung		1
\	GB 1 360 824 A (COTTBUS TEXTILKOMBINAT) 24.Juli 1974 siehe Beispiel 3		1
	DE 26 47 108 A (FELTEN & GUILLEAUME CARLSWERK) 20.April 1978 siehe Seite 7, Zeile 14 - Zeile 26; Ansprüche 4,5; Abbildung 1 siehe Seite 4, Zeile 4 - Zeile 6		1
1	GB 1 224 991 A (GLAVERBEL) 10.März 1971 siehe Seite 2, Zeile 41 - Zeile 45; Anspruch 1; Abbildungen 1,8 siehe Seite 1, Zeile 100 - Zeile 105	*	1
			·

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur seiben Patentfamilie gehören

Interna dea Aktenzeichen
PCT/DE 97/01322

Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
GB 1013703 A		KEINE	
US 3267017 A	16-08-66	FR 1362455 A GB 1013674 A	21-09-64
US 4988582 A	29-01-91	KEINE	
US 4959132 A	25-09-90	KEINE	
GB 1360824 A	24-07-74	KEINE	
DE 2647108 A	20-04-78	KEINE	
GB 1224991 A	10-03-71	BE 709724 A CH 490510 A DE 1771485 A LU 53772 A NL 6807485 A SE 348178 B	23-07-68 15-05-70 30-12-71 20-03-69 02-12-68 28-08-72